(11) EP 1 048 617 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag: 02.11.2000 Patentblatt 2000/44

latt 2000/44

(51) Int. CI.⁷: **C01B 33/26**, C01F 7/02, C09K 3/14. C04B 35/626

(21) Anmeldenummer: 00104675.4

(22) Anmeldetag: 03.03.2000

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE Benannte Erstreckungsstaaten:

AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 30.04.1999 DE 19919635

(71) Anmelder:

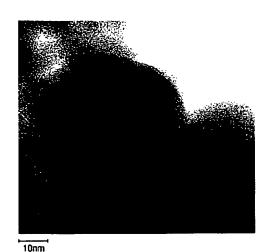
Degussa-Hüls Aktiengesellschaft 60287 Frankfurt am Main (DE) (72) Erfinder:

- Mangold, Helmut
 63517 Rodenbach (DE)
- Golchert, Rainer
 64807 Dieburg (DE)
- Deller, Klaus
 63515 Hainburg (DE)
- Kerner, Dieter
 63540 Hanau (DE)

(54) Silicium-Aluminium-Mischoxid, Verfahren zur dessen Herstellung und die Verwendung des Mischoxids

Flammenhydrolytisch hergestelltes Silicium-Aluminium-Mischoxid mit einer Zusammensetzung von 1 bis 99,999 Gew.% Al₂O₃, Rest SiO₂, welches im Röntgendiffraktogramm eine amorphe Struktur aufweist, und aus zusammengewachsenen Primärteilchen besteht, wobei in diesen Primärteilchen Kristallite vorliegen, und diese Kristallite Größen zwischen einem und 200 Nanometer aufweisen und die spezifische Oberfläche des Pulvers zwischen 5 und 300m²/g liegt, wird hergestellt, in dem man Silicium-Aluminiumhalogenide in einem bestimmten Verhältnis zueinander verdampft, und mit einem Traggas in einer Mischeinheit mit Luft, Sauerstoff und Wasserstoff homogen mischt, diese Mischung in einem Brenner bekannter Bauart verbrennt, und nach der Abtrennung der Feststoffe von der Gasphase gegebenenfalls am Produkt anhängende Halogenidreste durch einen weiteren Verfahrensschritt mit feuchter Luft bei erhöhter Temperatur abtrennt.

Gegenstand sind auch ein Verfahren zur Herstellung des flammenhydrolytisch hergestellten Silicium-Aluminium-Mischoxides und die Verwendung davon zur Herstellung von Dispersionen, die zum Polieren insbesondere in der Elektronikindustrie (CMP) eingesetzt werden.



Tig: 2

15

25

Beschreibung

[0001] Die Erfindung betrifft ein Sillcium-Aluminium-Mischoxid, ein Verfahren zu seiner Herstellung sowie die Verwendung als Poliermittel in Dispersionen, die zum Polieren von elektronischen Bauteilen insbesondere für CMP-Anwendungen benutzt werden.

1

[0002] Aus der Patentschrift EP-0 585 544 sind flammenhydrolytisch hergestellte pulverförmige Silicium-Aluminium-Mischoxide amorpher Struktur mit einer Zusammensetzung von 65 bis 72,1 Gew.% Al₂O₃ und 27,9 bis 35 Gew.% SiO₂ und einer BET-Oberfläche zwischen 20 und 200 m2/g bekannt.

[0003] Gegenstand der Erfindung ist ein flammenhydrolytisch hergestelltes Silicium-Aluminium-Mischoxid-Pulver mit einer Zusammensetzung von 1 bis 99,999 Gew.% Al₂O₃, vorzugsweise 40 bis 80 Gew.-% Al₂O₃, Rest SiO₂, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß es im Röntgendiffraktogramm eine amorphe Struktur aufweist, und aus zusammengewachsenen Primärteilchen besteht, wobei in diesen Primärteilchen Kristallite vorliegen, und diese Kristallite Größen zwischen einem und 200 Nanometer aufweisen und die spezifische Oberfläche des Pulver zwischen 5 und 300 m²/g, vorzugsweise 50 bis 150 m²/g, liegt.

[0004] Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung des flammenhydrolytisch hergestellten erfindungsgemäßen Silicium-Aluminium-Oxid-Pulvers, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man Silicium- und Aluminiumhalogenide in einem bestimmten Verhältnis zueinander verdampft, und mit einem Traggas in einer Mischeinheit mit Luft, Sauerstoff und Wasserstoff homogen mischt, diese Mischung in einem Brenner bekannter Bauart verbrennt, und nach der Abtrennung der Feststoffe von der Gasphase gegebenenfalls am Produkt anhängende Halogenidreste durch einen weiteren Verfahrensschritt mit feuchter Luft bei erhöhter Temperatur abtrennt.

[0005] Es hat sich nun gezeigt, daß die erfindungsgemäßen Silicium-Aluminium-Mischoxide, die zu einer Dispersion verarbeitet werden, hervorragende Eigenschaften als Poliermittel aufweisen.

[0006] Insbesondere können diese Dispersionen zum Polieren in der Elektronikindustrie (CMP) eingesetzt werden.

[0007] Das erfindungsgemäße Silicium-Aluminium-Mischoxid kann weiterhin als Füllstoff, als Trägermaterial, als katalytisch aktive Substanz, als keramischer Grundstoff, in der Elektronikindustrie, als Füllstoff für Polymere, als Ausgangsstoff zur Herstellung von Glas oder Glasbeschichtungen oder Glasfasern, als Trennhilfsmittel, in der Kosmetikindustrie, als Absorbermaterial, als Additiv in der Silikon- und Kautschukindustrie, zur Einstellung der Rheologie von flüssigen Systemen, zur Hitzeschutzstabilisierung, als Wärmedämmaterial, als Fließhilfsmittel, in der Dentalindustrie, als Hilfsstoff in der pharmazeutischen Industrie, in der Lackindustrie, bei PET-Film-Anwendungen, in Fluoreszenz-Röhren,

als Ausgangsstoff zur Herstellung von Filterkeramiken oder Filtern, in Tonerpulvern, als Rostschutzmittel, als Mittel zum Film-Coaten von Polyethylen (PET) und Polyvinylacetat, in Tinten, in Batterieseparatoren eingesetzt werden.

Beispiele

[0008] Entsprechend der im Beispiel 1 der EP-0 585 544 beschriebenen bekannten Brenneranordnung werden folgende Mengen zur Herstellung des Mischoxids vorgegeben:

Beispiel 1:

[0009] Es werden 1,6 Nm³/h Kern-oder Reaktions-wasserstoff zusammen mit 5 Nm³/h Luft und 1,70 kg/h zuvor verdampftem SiCl₄ vermischt. In diese etwa 200 °C heiße Mischung werden weiterhin 2,5 kg/h gasförmiges AlCl₃ (das zuvor bei etwa 300°C verdampft wurde) zusätzlich eingespeist. Diese Mischung wird in einem Flammrohr verbrannt, wobei in dieses Flammrohr zusätzlich 12 Nm³/h Luft eingespeist werden.

[0010] Nach dem Passieren des Flammrohrs wird das entstehende Pulver in einem Filter oder Zyklon von den salzsäurehaltigen Gasen getrennt, und anhaftende Salzsäurereste werden durch Behandlung bei erhöhter Temperatur vom entstandenen Mischoxid abgetrennt.

[0011] Das Mischoxid weist dabei folgende analytischen Daten auf:

[0012] Spezifische BET-Oberfläche 56 m²/g, pH einer 4-prozentigen Dispersion 4,52, Schüttgewicht 49 g/l, Stampfgewicht 59 g/l. Zusammensetzung des Pulvers: 63,6 Gew.% Al₂O₃, 36,3 Gew.% SiO₂.

Beispiel 2:

[0013] Es werden 1,2 Nm³/h Kern-oder Reaktions-wasserstoff zusammen mit 6 Nm³/h Luft und 1,70 kg/h zuvor verdampftem SiCl₄ vermischt. In diese etwa 200°C heiße Mischung werden weiterhin 2,5 kg/h gasförmiges AlCl₃ (das zuvor bei etwa 300°C verdampft wurde) zusätzlich eingespeist. Diese Mischung wird in einem Flammrohr verbrannt, wobei in dieses Flammrohr zusätzlich 12 Nm³/h Luft eingespeist werden.

[0014] Nach dem Passieren des Flammrohrs wird das entstehende Pulver in einem Filter oder Zyklon von den salzsäurehaltigen Gasen getrennt, und anhaftende Salzsäurereste werden durch Behandlung bei erhöhter Temperatur vom entstandenen Mischoxid abgetrennt.

[0015] Das Mischoxid weist dabei folgende analytischen Daten auf:

[0016] Spezifische BET-Oberfläche 99 m²/g, pH einer 4-prozentigen Dispersion 3,9, Schüttgewicht 39 g/l, Stampfgewicht 48 g/l. Zusammensetzung des Pulvers: 64,3 Gew.% Al₂O₃, 35,52 Gew.% SiO₂.

[0017] Weitere Charakterisierung der Pulver:

[0018] Die Pulver weisen folgende Besonderheit

45

10

auf: Die Röntgendiffraktogramme dieser Pulver (Figur 1 von Beispiel 1) zeigen, daß praktisch keine kristallinen Phasen im Pulver vorhanden sind.

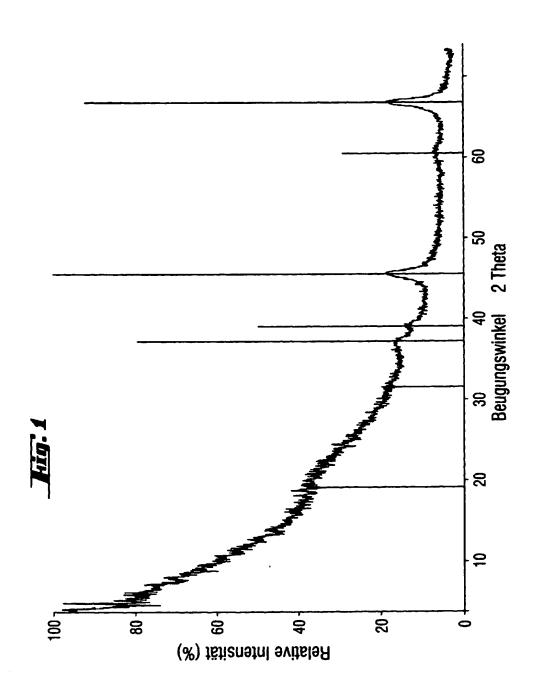
[0019] Gleichzeitig zeigt jedoch eine hochauflösende elektronenmikroskopische Aufnahme, daß in den 5 Primärpartikeln der Pulver teilkristalline Bereiche vorliegen, die wahrscheinlich für das gute Polierverhalten der aus diesen Mischoxiden hergestellten Dispersionen verantwortlich sind (Figur 2).

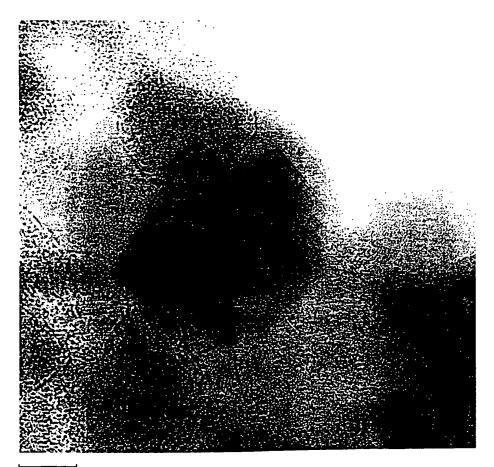
Patentansprüche

- Flammenhydrolytisch hergestelltes Silicium-Aluminium-Mischoxid-Pulver mit einer Zusammensetzung von 1 bis 99,999 Gew.% Al₂O₃, Rest SiO₂, dadurch gekennzeichnet, daß es im Röntgendiffraktogramm eine amorphe Struktur aufweist, und aus zusammengewachsenen Primärteilchen besteht, wobei in diesen Primärteilchen Kristallite vorliegen, und diese Kristallite Größen zwischen einem und 200 Nanometer aufweisen und die spezifische Oberfläche des Pulver zwischen 5 und 300 m²/g liegt.
- 2. Verfahren zur Herstellung des flammenhydrolytisch hergestellten Silicium-Aluminium-Mischoxides nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man Silicium- und Aluminiumhalogenide in einem bestimmten Verhältnis zueinander verdampft, und mit einem Traggas in einer Mischeinheit mit Luft, Sauerstoff und Wasserstoff homogen mischt, diese Mischung in einem Brenner bekannter Bauart verbrennt, und nach der Abtrennung der Feststoffe von der Gasphase gegebenenfalls am Produkt anhängende Halogenidreste durch einen weiteren Verfahrensschritt mit feuchter Luft bei erhöhter Temperatur abtrennt.
- Verwendung des flammenhydrolytisch hergestellten Silicium-Aluminium-Mischoxides nach Anspruch 1 zur Herstellung von Dispersionen, die zum Polieren insbesondere in der Elektronikindustrie (CMP) eingesetzt werden.
- 4. Verwendung des flammenhydrolytisch hergestellten Silicium-Aluminium-Mischoxides nach Anspruch 1 als Füllstoff, als Trägermaterial, als katalytisch aktive Substanz, als keramischer Grundstoff, in der Elektronikindustrie, als Füllstoff für Polymere, als Ausgangsstoff zur Herstellung von Glas oder Glasbeschichtungen oder Glasfasern, als Trennhilfsmittel, in der Kosmetikindustrie, als Absorbermaterial, als Additiv in der Silikon- und Kautschukindustrie, zur Einstellung der Rheologie von flüssigen Systemen, zur Hitzeschutzstabilisierung, als Wärmedämmaterial, als Fließhilfsmittel, in der Dentalindustrie, als Hilfsstoff in der pharmazeutischen Industrie, in der Lackindustrie, bei PET-

Film-Anwendungen, in Fluoreszenz-Röhren, als Ausgangsstoff zur Herstellung von Filterkeramiken oder Filtern, in Tonerpulvern, als Rostschutzmittel, als Mittel zum Film-Coaten von Polyethylen (PET) und Polyvinylacetat, in Tinten, in Batterieseparatoren.

3





10nm

Him. 2



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

FP 00 10 4675

	EINSCHLÄGIG				
Kategoria	Kennzeichnung des Doig der maßgeblic	ments mit Angabe, soweit e hen Teile		strifft spruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL7)
D,X Y	EP 0 585 544 A (DE 9. März 1994 (1994 * das ganze Dokume	-03-09)	1,2	,4	C01B33/26 C01F7/02 C09K3/14 C04B35/626
Y	EP 0 554 908 A (NO 11. August 1993 (1	 RTON CO) 993-08-11)	3		00 1000, 020
A	* Ansprüche 11,12 * Seite 4, Zeile 2 1-3 *	•	sprüche 1		
A	US 4 960 738 A (HO 2. Oktober 1990 (1	 RI SABURO ET AL) 990-10-02)			
A	EP 0 023 588 A (DE 11. Februar 1981 (į	
A	US 5 384 306 A (KO) 24. Januar 1995 (19			:	
					RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
					C01B C01F C09K C04B
				ŝ	
				i	
•				1	
Der vor	fiegende Recherchenbericht wu	rde für alle Patentansprüch	e eratellt		
	Recherchenort	Abschlußdetum der F	Recherche	<u></u>	Prüfer
	DEN HAAG	27. April	2000	Zalm	n, W
X : von b Y : von b ander A : techr O : nicht	TEGORIE DER GENANNTEN DOK besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindung ren Veröffentlichung derselben Katel bologischer Hintengrund schriftliche Offenberung nhentlibertung	tet E:āke nac) mit ekner D:ln gorle L:aus ā:Mit	Erfindung zugrunde il ires Patentdokument, h dem Ammeldedatum der Anmeldung engen anderen Gründen an glied der gleichen Pat kument	des jedoc veröffent hrtes Dok peführtes	ticht worden ist ament Dokument

EPO FORM 1503 03.82 (PD4C03)

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 00 10 4675

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienminglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Umerfichtung und erfolgen ohne Gewähr.

27-04-2000

lm Recherchenber ngeführtes Patentdol		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 0585544	A	09-03-1994	DE	4228711 A	03-03-1994
			DE	59308133 D	19-03-199
			JP	2533067 B	11-09-199
			JP	6199516 A	19-07-199
			US	5380687 A	10-01-199
			US	5424258 A	13-06-199
EP 0554908	Α	11-08-1993	AT	139982 T	15-07-199
			AU	650382 B	16-06-199
			AU	3201293 A	12-08-199
			BR	9300492 A	10-08-199
		*	CA	2088282 A	06-08-199
			DE	69303383 D	08-08-199
			DE	69303383 T	06-02-199
			JP	2944839 B	06-09-199
			JP	5345611 A	27-12-199
			MX	9300682 A	29-07-199
US 4960738	Α	02-10-1990	JP	1119559 A	11-05-198
			DE	3835966 A	11-05-198
EP 0023588	A	11-02-1981	DE	2931585 A	12-02-198
			AT	873 T	15-05-198
			DE	3060306 D	03-06-198
			JP	56026717 A	14-03-198
			US	4286990 A	01-09-198
US 5384306	Α	24-01-1995	DE	4214724 A	11-11-199
			JP	6092712 A	05-04-199

EPO FORM PO461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82